**Termická reakce**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol a jeho cílem je poznat termickou reakci oxidu železitého s hliníkem.

* [**Pokus: Termická reakce**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5424-pokus-termicka-reakce?vsrc=vyhledavani&vsrcid=termická+reakce)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5424-pokus-termicka-reakce?vsrc=vyhledavani&vsrcid=termická+reakce)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Doplňte pravou stranu rovnice a rovnici vyčíslete.**

**Fe2O3 + Al**

1. **Vypočítejte, kolik gramů hliníku potřebujeme, abychom zredukovali 20 g oxidu železitého.**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. **Určete pravdivost výroků.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Rez má chemický vzorec Al2O3.** |  |  |
| **Zápalná teplota papíru je 233 °C.** |  |  |
| **Oxid železitý má zelenou barvu.** |  |  |
| **Termická reakce se používá ke svařování tramvajových kolejnic.** |  |  |

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Autor:   
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].